

يد سطيه للمراجعة

4-14/4-19

نسخة للطلبة للمراجعة

4-1414-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

سخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.14

سخة للعلبة للمراجعة

7.141.7

فة للطلبة للمراجعة

4.11 4.17

طلبة للم اجعة

١٠١٧ عد

للمراجعة

واجعة

ارودة

الطلبة

14.1

1414

لة للمراجعة

4.14

للمراجه

داجعة

جعة

1

مه سمراجعة

4-14 4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

7-14/4-17

4.14 4.11

نسخ

نسخة

عنة للم

14-17

14/4-11

نسافة للطلب

نسخ الطلبة ا

نسخة الطلبة الم

نسخة للطالة للمراة

المالية للمراجع

نس

نسخة للطلبة للراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14

نسخة للطلبة للمراجع

خة للطلبة للمراجعة

4.14/4/17

17/2

171

نسخة للطلبة للمراجعة

للطلبة للمراجعة

4.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4.14.14.14

4.14/4.14

4-14/4-14 نسخة للطلبة للمراجعة نموذج إجابة نعيضة للطلبة للمراجعة 4-14/4-14 امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة امتحان سحد، المحان الدور الأول نسخة الطلبة للمراجعة المادة : الكيمياء ( باللغة العربية )

نموذج

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراج

4-14/4-14

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطابية بي

نسخة الطلبة المراب

4-14/4-17



١٢٠١٦ للمراجعة

إجابة السؤال(١): (درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب)

(m) (أ) الفانديوم

(ب) السبيكة البينية (NE (OD)

> إجابة السؤال(٢): (درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب) نسخة والكية للمواجعة

4-14/4-17

لا للطلبية

الم الم

للمرا

 $2 \text{ HBr} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\text{conc}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{Br}_2$ 

نسخة المارب المراجعة (۳۰س) المرا 4-14/4-17

 $Na_2 SO_4 + (CH_3 COO)_2 Pb \longrightarrow 2CH_3 COONa + PbSO_4$ 

۲۰۱۷ ۲۰۱۷ د (ص ۳۲)

إجابة السؤال(٣): (درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب)

(أ) زيادة تركيز المتفاعلات يزيد عدد الجزيئات المتفاعلة وبالتالى تزداد فرص التصادم بين الجزيئات مما يؤدى إلى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي.

(ص ٤٩)

طبة للمراجعة التخفيف. (ب) لأن حمض الخليك الكتروليت ضعيف غير تام التأين يزداد تأينه بزيادة (ص۷٥)

إجابة السؤال(٤): (درجة واحدة)

نسخة للطلبة للمر تفاعلات الترسيب، تفاعلات ينتج عنها مركبات شحيحة الذوبان في الماء.

(٤٠ ص ١٤)

نسخة للطلبة للعداجعة

لة للطلبية للعراجعية

4-14/4-14

إجابة السؤال(٥): (درجة واحدة)

الإجابة ، 💬 قلوى

نسخة للطلبة للعوا

إجابة السؤال(٦): (درجة واحدة) معادلة تحضير حمض البنزويك للطلية للعواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمرا

4-14/4-14

بخة للطلبة للمراجعة

و الطلبة الم

4-14/4-1-

4-14/4-

141.7

لطلبة للمراجعة

بدة للمراجعة

للمواجعة

مواجعة

عد

4-14/4-14

$$CH_3$$
  $V_2O_5$   $COOH$   $2\bigcirc + 3O_2 \xrightarrow{400\,^{\circ}C} 2\bigcirc + 2H_2O$  (۱۷۰ درجة)

K-14/4-17

(درجة) (ص ۱۷۵) نسخة للطابة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-14

نسخ

نسخة

نسخة للط

نسخة للطلب

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

حدة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-14

11.17

4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة المعادة السؤال(٧) : (درجتان) المعادة السؤال (٧) المعادة المعاد

أولاً: الصيغة البنائية للألدهيد نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17 (درجة) (ص۱۳۳)

نسخة للطلبة للمراجعة 4-14/4-17 ثانيًا: الصيغة البنائية لألدهيد عديد الهيدروكسيل

نسخة للطلبة للمراجع

4.14 4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.1414.14

نسخة للطلبة للمراجعة

F. 14 14-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.17

نسخة للطلبة للمراج

4-14/4-17

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

(درجة)(ص١٦٤) المرجع

## إجابة السؤال(٨) : (درجتان)

خة للطلبة

1414-14

و الطلبة الم

4-1414-1-

4-1414.

لطلبة للمراجعة

المار اجعة

للمراجعة

مراجعة

اجعة

: wi

جمضى التأثير جة) (نصف درجة	متعادل التأثير	- تأثير عباد الشمس
7-11-11		
	خد الطاري (نصف در	- التفاعل مع الأحماض
لكيل لا يحدث تفاعل	يتفاعل ويعطى هاليد الأ	الهالوجنية
جة) سن (نصف درجة	(نصف در	1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1

(مر ۱۲۵) نسخة المثلبة للمراجعة

171

1-17

فة للطلب

114-17

لة للطلبة لل

14/4.

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجد

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

Y. 14 Y. 17

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.17

4-14/4-14

أجابة السؤال(٩): (درجتان)

أولاً: تزداد القوة الدافعة الكهربية.

(نصف درجة) أولاً: تزداد القوة الدافعة الكهربية. الأن جهد أكسدة الماغنسيوم أكبر من جهد أكسدة الخارصين. (نصف درجة)

أو ( لأن الماغنسيوم أنشط من الخارصين)

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة الطلبة المر (نصف درجة) ثانيًا: يتوقف التفاعل

بسبب توقف عملية الأكسدة والاختزال أو بسبب زيادة تركيز الأيونات الموجبة والأيونات السالبة. قة الطلبة للمر سخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14 4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمر

(درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب) إجابة السؤال(١٠) : للطلبية للعراجعية (أ) الخلايا الثانوية (ص ۸۵) 4-14/4-14 (ب) التحليل الكهربي (ص ۹۳)

> (درجة واحدة) إجابة السؤال (١١):

و الطلالة الم

لية للمراجعة

للمراجعة

هيدروكسيد الأمونيوم	ثيوسيانات الأمونيوم	بإضافة محلول كلوريد	نسخة
يتكون راسب بنى محمر	تعطى لون أحمر دموى	حدید Ш إلى كل منهما	17
(نصف درجة)	الطلبة (نصف درجة)	المالة المالة	نسخة للط
(ص ٥٥)	٢٠١٧٢٠١ نسخ	الامراجعة نسند	4.17

(ص ٥٥) نسخة للم

نسخة

1-17

11-17

14/4-17

نسخة للطلب

نسخة للطلبة لا

خة للطلبة للمراجعة

إجابة السؤال (١٢): (درجة واحدة) الإجابة :رقم (د) (۲٬۰۷)

إجابة السؤال(١٣): (درجة واحدة)

يخة للطلبة للمراجعة 4-14 4-14 (صن١٣٦) الطلبة المر ۲ - فینیل، ۲ - میثیل بیوتان للطلبة للمراجعة

إجابة السؤال(١٤): ﴿ (درجة واحدة)

4-1414-14 Hخة للطلبة للمراج  $C=O + H_2O$ [O](KMnO4) CH<sub>3</sub> - C -CH, ألم للطلبية للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمداء

4-14 4-17

(ص ۱۲۱)

للمراجعة

4.1414.14

إجابة السؤال(١٥): (درجة واحدة)

نسخة للطلبة للمرا

4-14 4-14

لتغير تركيز أيون الهيدروجين في المحلول أو بتغير الضغط الجزئي للغاز أو كليهما. (درجة) (ص ٧٩)

إجابة السؤال (١٦) : (درجتان للسؤال الذي اختاره الطالب) لكل معادلة درجة (i) للطلبة للمواجعة 4-14 4-14

$$3C_2H_2 \xrightarrow{\text{Ni/tube}} \bigcirc$$
(درجة)

$$H-C \equiv C-H$$
 + HBr  $\longrightarrow$   $H$   $C=C$  Br (من)

14 14-17 4-14 4-14 المستقلم (۱،۱ فنائی بروموایثان ۱۱۰ (ص ۱۳۲) الطلبة المر لة للطابية للم 4.1414.17

(درجتان) إجابة السؤال(١٧):

خة للطلبة للمراجعة

4.14 4.17

نسخة للطلبة للموا

4-14 4-17

لطلية للمر

4-14/4.

بية للعراجعة

للمراجعة

سراجعة

$$Fe CO_3 \xrightarrow{\Delta} FeO + CO_2$$

(درجة)

(درجة)

(درجة)

(ادرجة)

4-14/4-14

$$4\text{Fe O+ O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_2 \text{ O}_3$$
(1۹هـ)

نسخة الرص ١٩٠١)

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

14. 17 July - 17

4-17

1/2/17

نسخة للطلبة للمر

4.14.4.14

واجعه

خة للطلبة للمراجعة

والطلبة للمراجعة

لطلبة للمراجعة

بدة للمراجعة

المراجعة

مراجعة

اجعة

عد

4-14/4-17

4-14/4-1

4-1414.

4.14

(درجتان)

كتلة ماء التبلر = ١٤ر٥- ٢٠٢٥ = ٢١١٦ جم (نصف درجة)

FeSo<sub>4</sub> H<sub>2</sub>O نسخة للطلبة للمراجعة H<sub>2</sub>O (۳,۲۰ نامولات ۱۵۲ نامولات ۱۵۲ نامولات ۱۸۲ نامولات ۱۸ نامول (نصف درجة) نسخة للطلبة للمراجعة

نسخ

171

1-17

نسخة للطلب

نسخة الطلبة ال

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجد

4.14/4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-14

17.17

14.17

نسخة الطلبة المولات المولات المراجعة (نصف درجة) سخة الطبية السراجعة (۳۹س) (2 نسخة الطلبة المرات الجزيئات) نسخة الطلبة المرات ال

نسخة للط (نصف درجة) (ص٣٩) الطلبة المراجعة

دى للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-12

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.14

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء(باللغة العربية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦ النموذج (أ)

اجابة السؤال (۲۰) : (درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب) 
$$\frac{1}{1-1} + \frac{1}{1-1} + \frac{1$$

$$2 \text{Fe (OH)}_3 \xrightarrow{\text{ials} \text{ of } \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}}$$
(ص۱۸)

للطلبية للعراجعية

نسجة للطلبة للم

والمراجعة

4-14/4-17

$$Fe^{COO}$$
 $Fe^{COO}$ 
 $Fe^{COO}$ 

إجابة السؤال (٢١):

بدة للمر

(درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب)

ردربور الكالسيوم إضافة محلول كربونات الأمونيوم. لطلية للمواجعة

$$CaCl_2 + (NH_4)_2 CO_3 \longrightarrow 2 NH_4Cl + CaCO_3$$
(75)

(ب) أيون الفوسفات بإضافة محلول كلوريد الباريوم

$$2Na_{3}PO_{4} + 3BaCl_{2} \longrightarrow Ba_{3} (PO_{4})_{2} + 6 NaCl$$
(TY)

(درجة واحدة) إجابة السؤال (٢٢):

يستخدم محلول فهلنج في الكشف عن سكر الجلوكوز حيث يتحول من اللون الأزرق إلى اللون البرتقالي. (درجة) (ص٣)

إجابة السؤال (٢٣) : (درجة واحدة)

(درجة) (ص۱۳۹) الإجابة: (أ) ثنائي كلورو ثنائي فينيل ثلاثي كلوروايثان.

> (درجة واحدة) إجابة السؤال (٢٤):

 $CH_3 COO Na + H_2O CH_3 COOH + Na^+ + OH^-$ علم الطالبة الم (ص ٦٥)

إجابة السؤال (٢٥) : (درجتان)

أولا: أكبر قيمة للقوة الدافعة الكهربية = جهد أكسدة الأنود + جهد اختزال الكاثود. (نصف درجة) = ۱۳۲۰ + ۲۷۷ = ۲۰۰۱ فولت (نصف درجة)

> ثانيًا: الرمز الاصطلاحي للخلية التي تعطى أكبر قيمة emf بخية للطلبية للعواجعة

درجه) 2Na /2Na+//2Cl-/ Cl<sub>2</sub> (۷۷س)

17-17

نسخة للطلبة للمر

4-14/4-14

فية للطلبية للمراجعة

إجابة السؤال (٢٦) ؛ ﴿ (درجتان) الصيغة البنائية للإستر (B)

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمواجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

نسيخة للطلبية للعوا

4.14 4.17

4-14/4-14

4-14/4-1-

4-14/4.

لطلبة للمراجعة

بدة للمراجعة

للمراجعة

مواجعة

خة الطلبة للمراجعة 4-14/4-14 OH  $C_6H_5$ - C- O - C- H نسخه المطلبة للمواجعة 4-14/4-17

نسخة للطلبة للمواج (درجة واحدة)

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

(ص۱۸۲)

نسخة للطلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة 0 4-14/4-17  $C_6H_5$ -C- O -  $CH_3$  +  $NH_3$   $\longrightarrow$   $C_6H_5$  - C -  $NH_2$  +  $CH_3$  OH (درجة واحدة) نسخة للطلبة ال

14/4-14

واجع

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.14

تسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

يخة للطلبة للمواجعة

4-14/4-17

4-14/4-1

4-1414.

141.7

والطلبة للمراجعة

لطلبة للمراجعة

بدة للمراجعة

للمراجعة

مراجعة

اجعة

حد

$$(1800 \, ^{\circ}\text{C})$$
 (درجة السؤال (۲۷) : (۲۷) (درجة واحدة  $(1800 \, ^{\circ}\text{C})$  (حرجة واحدة  $(1$ 

4.14 4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-12

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.17

نسخة للطلبة للعراج

4-14/4-17

نس

نسخ

171

4-17

نسخة للط

نسخة للطلب

نسخة للطلبة لا

نسخة للطلبة للمر

نسخة للطلبة للمراج

نسخة للطلبة للمراجع

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-14

11-17

14.4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للعراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-12

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

إجابة السؤال (٢٨) :

(درجة واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب)

(أ) اليوريا.

(ب) ۱،۱،۱ ثلاثی کلورو ایثان

إجابة السؤال (٢٩): (درجة واحدة)

الإجابة ( ۲ - برومو بروبان (درجة ) (ص١٢٦)

إجابة السؤال (٣٠) : (درجة واحدة)

للتعرف على مكونات المادة حتى يمكن اختيار أنسب الطرق لتحليلها كميا.

(YV)

إجابة السؤال (٣١) : (درجة واحدة)

الإجابة: رقم ()

إجابة السؤال (٣٢) : (درجة واحدة)

 $\operatorname{Fe_2} \operatorname{O_3} + 3\operatorname{H_2SO_4} \xrightarrow{\operatorname{conc}} \operatorname{Fe_2} (\operatorname{SO_4})_3 + 3\operatorname{H_2O}$ 

(na)

إجابة السؤال (٣٣): (درجة واحدة)

A1111 16

زيادة درجة الحرارة يجعل التفاعل يسير في الاتجاه الطردى أى (يزداد تفكك  $SO_3$ ).

العلبة للمراجعة نسخة للطلبة للمراجعة 4-14/4-14 نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء(باللغة العربية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦ النموذج (أ)

نسخة

11.71

نسخة للطلبة للمراجع

4-11/4-17

خة للطلبة للمراجعة

4.14.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.14

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.17

استخدامه: (یکتفی باستخدام واحد فقط)

نسخة للطلبة للمراجعة ردرجة) خة للطلب تخفف آلام الصداع وخفض الحرارة. سخة للطلبة للمراجعة

لة للمراجعة

أو يقلل تجلط الدم فيمنع حدوث الأزمات القلبية. خة تلطلبة للرب)عدة

4.14.4.17

4-14/4-1-

لطلبة للمر

4.1414.

الملة للمر

للمواجعة

مواجعة

اجعة

او يقلل تجلط الدم فيمنع حدوث الازمات القلبية .

$$CH_2 - OH$$
 $CH_2 - OH$ 
 $CH_2 - OH$ 

(درجة) المدالية سخة للطلبة للمراجعة الاستخدام (يكتفي باستخدام واحد) 4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14/4.17

- صناعة المتفجرات.

نسخة للطلبة للمراجعة

نسخة للطلبة للمراجعة

4.14.14.17

. صناعة المتفجرات. - توسيع الشرايين في علاج الأزمات القلبية.

إجابة السؤال (٣٥) :

کتلة الفضة: 
$$\frac{7 \times 1 \times 1 \times 7}{77,0} = 3,7$$
جم (درجة واحدة) (ص٤٤)

المريقة أخرى بحساب كمية الكهرباء للنحاس ۲×۹٦٥٠٠ × ۱ مر۳۹،۳ کولوم نسخة للطلبة للمراجعة (نصف درجة)

المراجعة كاملة) الملية المراجعة كاملة)

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

1-17

11.17

14.14.14

إجابة السؤال (٣٦) : (درجتان)

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4.14.17

4-1414-1

4-1414.

الم

للمواجعة

اجعة

4-14 4-14

أولاً: بإضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إلى السبيكة فيتفاعل الحمض مع ﴿ ﴿ إِلَّهُ الحديد ولا يتفاعل مع النحاس فيترسب ثم ينفصل بالترشيح. (درجة) (ص١٧)

ثانياً: أهمية التحليل الكيميائي في مجال خدمة البيئة: (يكتفي باستخدام واحد) ١- معرفة وقياس محتوى المياه والأغذية من الملوثات البيئية الضارة. (درجة) ٢- معرفة نسب غازات NO ،NO2 ،CO2 ،CO في الجو. (ص ۲۷) اسخة الملبة للمراجعة

لة للطلبة للمراجعة

4-14/4-14

```
نموذج إجابة امتحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء(باللغة العربية)- الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦
                                        النموذج (أ)
                   إجابة السؤال (٣٧) : (درجة) واحدة للسؤال الذي اختاره الطالب
             أ- أنيون اليوديد (IT) (نصف درجة) الصيغة الكيميائية للراسب. (AgI)
         (نصف درجة)
          ب- أنيون البروميد (Br) (نصف درجة) الصيغة الكيميائية للراسب (AgBr)
        (نصف درجة) (ص ٣٠)
                                          إجابة السؤال (٣٨) : (درجة واحدة)
         ليعمل كقطب مضحى يحمى الحديد من الصدأ أو لتكوين خلية جلفانية (الماغنسيوم
                              أنود والحديد كاثود) فيحدث التآكل في الماغنسيوم أولاً.
         (۹۱ ص
                                           إجابة السؤال (٣٩) : (درجة واحدة)
                     4-14/4-17
(ص ۸٤) خد الطالب
                                           Zn^{\circ} + HgO \longrightarrow ZnO + Hg^{\circ}
(ص۷)
                                           إجابة السؤال (٤٠) : (درجة واحدة)
                                بسبب الثبات النسبى لأنصاف أقطار ذرات هذه العناصر.
نسخة للطلبة للمر
                                  (درجة واحدة)
                                                              إجابة السؤال (٤١) :
4-14/4-17
                   . غير ملون وديامغناطيسي لعدم وجود الكترونات في 3d (فارغ) _{
m Ti}^{+4}
(ص ۹) الما المواج
 4.14 4.14
نسخة للطلبة للمراجد
                                               إجابة السؤال(٤٢) : (درجة واحدة)
                           اللطلية للعراجع
                                                     الحاصل الأيوني للماء (Kw):
         - حاصل ضرب تركيزي أيون الهيدروجين وأيون الهيدروكسيل الناتجين من تأين
                                                           1 	imes 10^{-14}الماء ويساوى
          (ص ٦٣)
  اللطلبة للمراجعة
                              فة للطلبة للمراجعة
```

لا للطلبية

لطلبة للمر

بسة للمر

141.7

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4-14/4-17

فية للطلبية للمراجعة

11-17

4-14/4-17

نسخة للطلبة للمراجعة

4-14/4-17

4.14 4.17

نحان شهادة إنمام الدراسة الثانوية العامة - الكيمياء(باللغة العربية)- الدور الأول - العام الدراسي النموذج (أ)

CuCrO<sub>4</sub>  $200^{\circ}\text{C}$  CH<sub>3</sub> CH<sub>2</sub>OH+ H<sub>2</sub>O CH, COOH+2H,

(درجة واحدة) (ص١٧٤)

$$2C_{2}H_{5}OH \xrightarrow{H_{2}SO_{4}} C_{2}H_{5}-O-C_{2}H_{5}+H_{2}O$$
 (۱٦٢ص) (درجة واحدة)

CuCr O<sub>4</sub>  $CH_3CH_2OH + H_2O$  $CH_{3}COOH + 2H_{3}$ 200°C (درجة واحدة) (ص١٧٤)

$$CH_{3} CH_{2} OH \xrightarrow{H_{2}SO_{4}/conc} H C = C H + H_{2}O$$

$$(171) C = C H$$

## جابة السؤال (٤٤) :

أحد استخدامات البوليمر	خواص البوليمر	نوع البلمرة	الاسم التجاري للبوليمر	مونومر
مواسير الصرف الصحي .	لين وقوى	بلمرة بالإضافة	(بولی فاینیل کلورید)	للوروايثين
- خراطيم مياه الري.	للبدة للمدايد	4 9	PVC	مسخة
- عوازل الأرضيات جراكين الزيوت	4.1114	* 1 *	٠٠١٧١٠	17
(نصف درجة)	(نصف درجة)	(نصف درجة)	(نصف درجة)	نسخدي
(یکتفی باستخدام واحد فقط)	المراجعة	7-17	ابدة للمدارة	4 9

إجابة السؤال(٥٤): (درجتان)

$$Kc = \frac{[CO][H_2]^3}{[CH_4]} = \frac{[0.08][0.04]^3}{[1.2]} = 0.0426$$

(نصف درجة) (درجة واحدة) (ص٥١) (نصف درجة)